RÉPUBLIQUE PRANÇAISE

## MINISTÈRE DE L'INDUSTRIE

SERVICE

de la Propriété industriel<u>l</u>e

## BREVET D'INVENTION

P.V. nº 973.639

Classification internationale



Procédé de teinture de matières textiles de polyacrylonitrile.

Société dite: IMPERIAL CHEMICAL INDUSTRIES LIMITED résidant en Grande-Bretagne.

## Demandé le 6 mai 1964, à 17 heures, à Paris.

Délivré par arrêté du 29 mars 1965.

(Bulletin officiel de la Propriété industrielle, n° 19 de 1965.)

(3 demandes de brevets déposées en Grande-Bretagne au nom de la demanderesse : les 1° et 3° les 7 mai 1963 et 6 avril 1964, us le n° 17.987/1963; la 2° le 21 novembre 1963, sous le n° 46.019/1963.)

La présente invention concerne un procédé de teinture de matières textiles de polyacrylonitrile, c'est-à-dire des matières textiles fabriquées essentiellement à partir de polymères d'acrylonitrile ou de copolymères obtenus avec 85 % au moins d'acrylonitrile. Comme examples des matières textiles de polyacrylonitrile, on peut citer les « Acrilan », « Courtelle », « Orlon », « Crylor », « Draion », et « Vonel W », qui sont tous des marques déposées.

On sait qu'on peut teindre les matières textiles à base de polyacrylonitrile avec des colorants dispersés, des colorants basiques, et des colorants acides pour la laine ou des volorants pour cuve, et en pratique on utilise dans une large mesure les colorants dispersés et les colorants basiques à cet effet. Néanmoins, les colorants connus pour le polyacrylonitrile présentent tous certains inconvénients, les colorants dispersés ayant en général de médiocres propriétés d'accumulation de sorte qu'on ne peut pas obtenir des muances intenses d'une façon économique, et les colorants basiques présentent de médiocres propriétés d'égalisation.

La demanderesse a trouvé maintenant que certains colorants à base de benzylidène oxindole ont d'excellentes propriétés de teinture et de solidité sur les matières textiles à base de polyacrylonitrile.

Suivant l'invention, on effectue la teinture d'une matière textile de polyacrylonitrile avec un colorant ayant pour formule:

Formule I

dans laquelle l'A est l'hydrogène ou un radical alkyle inférieur. B est l'hydrogène ou un substituant simple, R<sub>1</sub> est un radical alkyle inférieur ou alkyle inférieur substitué, R<sub>2</sub> est l'hydrogène ou un radical alkyle inférieur ou alkyle inférieur substitué, R<sub>3</sub> est l'hydrogène ou un substituant simple, et l'expression « inférieur » indique un radical n'ayant pas plus de 5 atomes de carbone, pour autant que la motécule du colorant soit dépourvue de groupes acide subtonique et acide carboxylique.

Comme exemples des substituents simples pouvant être représentés par B, on peut citer les atomes d'halogène, des radicaux atkyle inférieur ou alcoxy, et des radicaux nitro ou amine. Comme substituants simples pouvant être représentés par R<sub>6</sub>, on peut citer des atomes d'halogène, des radicaux alkyle inférieur ou alcoxy.

Comme exemples des radicaux alkyle inférieur substitués pouvant être représentés par R<sub>1</sub> et R<sub>2</sub>, on peut citer les radicaux alkyle inférieur substitués par des groupes halogéno (par exemple chloro ou bromo), cyano, hydroxy, acyloxy (par exemple acétoxy et propionyloxy), alcoxy (par exemple métoxy et éthoxy), carboxy, aminocarbonyle (comprenant des groupes akkyl- et dialkyl-aminocarbonyle, par exemple, méthylaminocarbonyle et diéthylaminodicarbonyle), carbalcoxy (par exemple carbéthoxy) et mésyloxy.

On peut obtenir les colorants utilisés dans le procédé de la présente invention en condensant l'oxindole ou un de ses dérivés substitués d'une façon appropriée avec un addéhyde ayant pour formule:

$$0 \text{CH-} \underbrace{ \begin{array}{c} R_1 \\ R_0 \end{array}}$$

Formule II

65 2191 0 73 930 8

Prix du fascicule: 2 francs

dans laquelle R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub> et R<sub>3</sub> ont la même signification que ci-dessus. Des condensations de ce type sont décrites par Wahl et Bagard dans « Comptes Rendus » volume 149 (1909), pages 132 à 134, et dans le « Bulletin de la Société Chimique de France », quatrième série, volume 5 (1909), page 1037.

On peut appliquer les colorants aux matières textiles à base de polyacrylonitrile à partir d'une dispersion aqueuse stabilisée, si on le désire, par la présence d'agents de dispersion qui peuvent être du type anionique, non ionique ou cationique, par exemple, des condensats de formaldéhyde et de phénol on de naphtol et d'acide sulfonique, des dérivés polyéthénoxy de phénols ou d'amines, ou des sels d'alkyl ammonium à chaîne longue. On peut effectuer la teinture par des procédés connus pour l'application des colorants dispersés aux matières textiles à base de polyacrylonitrile, par exemple, en augmentant progressivement la température du bain, par exemple, à 80 °C au moins, et de préférence, au point d'ébullition et en maintenant cette température jusqu'à ce que la teinture soit achevés. Si on le désire, on peut effectuer la teinture sous une pression supérieure à la pression atmosphérique à une température supérieure à 100 °C, par exemple, entre 110 et 120 °C. On peut appliquer les colorants en mélange avec d'autres colorants dispersés, si on le désire.

Selon une variante, on peut appliquer les colorants de la formule I aux matières textiles de polyacrylonitrile à partir de bains acides dans des conditions qui sont utilisées couramment pour appliquer des colorante basiques aux matières textiles de polyacrylonitrile. Commodément, on peut mettre un colorant de la formule I sous forme d'une pâte dans une solution aqueuse à 30 % d'acide acétique pour obtenir une liqueur de réserve que l'on ajonte en une quantité vonlue à l'eau pour former un bain de teinture à partir duquel on peut teindre la matière textile, par exemple, entre 80 et 120 °C, de préférence au point d'ébullition ou à son voisinage, ou à des températures supérieures sous pression si on le désire. Dans ces conditions, on peut appliquer les colorants en mélange avec des colorants basiques connus. On pout utiliser d'autres acides, par exemple, l'acide chlorhydrique, formique, chloroacétique, sulfurique et phosphorique ou sulfamique à la place de l'acide acétique si on le désire.

On peut appliquer des pâtes d'impression épaissies contenant les colorants et l'acide ai on le désire aux matières textiles de polyacrylonitrile par l'une ou l'autre des techniques connues pour l'impression des textiles.

Après la teinture ou l'impression, on peut rincer la matière textile dans l'eau et la traiter avec une solution tiède d'un détergent synthétique pour enlever de la surface le colorant qui y adhère faiblement.

Les teintures et les impressions obtenues ent une nuance allant du jaune à l'orange, suivant la constitution chimique. Les colorants présentent une bonne affinité à l'égard des matières textiles de polyacrylonitrile, s'accumulant parfaitement pour donner des nuances intenses plus profondes et ont d'excellentes propriétés d'égalisation. Elles présentent également de bonnes propriétés de solidité, en particulier au lavage, à la lumière et à la formation de plis à la vapeur.

Il est préférable d'utiliser dans le procédé de l'invention des colorants de la formule I dans laquelle A représente l'hydrogène ou un radical alkyle inférieur, R1 représente un radical hêtacyanoéthyle, R4 représente un radical akyle inférieur ou bêta-cyanoéthyle et B et Ra représentent chacun un atome d'hydrogène. Ces colorants, qui sont de nouveaux composés et forment en soi une particularité supplémentaire de la présente invention, donnent des nuances jaunes brillantes ayant une excellente solidité au lavage, à la lumière et à la formation de plis à la vapeur. On peut les préparer en condensant l'oxindole ou un N-(alkyle inférieur) oxindole avec un aldéhyde répondant à la formule II dans laquelle R1, R2 et R3 ont la signification donnée dans ce paragraphe.

Le brevet britannique nº 616.385 du 2 septembre 1946 décrit la teinture d'un objet comprenant un polymère d'acrylonitrile avec un colorant de la série de la méthine qui est exempt de groupes acide carboxylique ou acide suffonique ou avec la base libre correspondant à un tel colorant. Les colorants décrits dans ce brevet sont tous des sels ou des bases solubles dans l'eau. En comparaison des colorants décrits dans le brevet britannique n° 616.385 précité, les colorants de la présente invention sont supérieurs quant à leurs propriétés d'égalisation lorsqu'on les applique à des matières textiles de polyacrylonitrile.

Les exemples suivants sont donnés à titre illustratif mais non limitatif de l'invention, et les parties sont en poids.

Exemple 1. — On prépare un bain de teinture comprenant 5 parties de 3-(4'-diméthylaminobenzy-lidène) oxindole, 5 parties de sulfate sodique de cétyle et d'oléyle, et 7,5 parties du produit de condensation du formaldéhyde et de l'acide naphtalèns sulfonique (sel sodique) dans 10 000 parties d'eau. On porte la température du bain de teinture entre 50 et 60 °C, et on introduit 500 parties d'une matière textile à base de polyacrylonitrile. On augmente progressivement la température à 100 °C, et on poursuit la teinture à cette température pendant 90 minutes. On refroidit alors lentement le bain de teinture, et on enfève la matière textile, la

rince à l'eau, la traite pendant 15 minutes à 50 °C dans une solution de 2 parties du produit de condensation du nonyl phênol et de l'oxyde d'éthylène dans 1 000 parties d'eau, la nince de nouveau et la sèche.

La matière textile est teinte en une nuance jaune brillante égale, ayant une bonne solidité au lavage et à la lumière.

Exemple 2. — On met sous forme de pâte 5 parties de 3-(4'-diméthylaminobenzylidène) oxindole dans 10 parties d'une solution aqueuse à 30 % d'acide acétique. On ajoute la liqueur de réserve ainsi obtenue à 10 000 panties d'eau tiède pour former un bain de teinture dans lequel on introduit 500 parties d'une matière textile de polyacrylonitrile. On effectue alors la teinture à 100 °C pendant 90 minutes. On refroidit lentement le bain de teinture, et on enlève la matière textile, la traite pendant 15 minutes à 50 °C dans une solution de 2 parties d'un détergent synthétique dans 1 000 parties d'eau, la rince de nouveau et le sèche.

La matière textile est teinte en une nuance jaune brillante égale, ayant une bonne solidité au lavage et à la lumière.

Exemple 3. — On prépare une pâte d'impression en dissolvant 2 parties de 3 - [4' · (N' · bêta ·

cyanoéthyl - N' - méthylamino-)benzylidène-]N - éthyloxindole dans 28 parties d'eau et on agite la solution dans 70 parties d'un épaississant contenant 6 parties d'alginate de sodium, 2 parties d'une émulsion aqueuse d'huile de spermaceti sulfonée et d'huile de pin, 2 parties de m-nitro-benzène sulfonate de sodium, 10 parties d'urée et 50 parties d'eau.

On applique la pâte d'impression au moyen de rouleaux gravés à une matière textile de polyacry-louitrile et on sèche l'impression ainsi obtenue, puis la vaporise entre 100 et 105 °C pendant 30 minutes. On rince slors la matière imprimée dans l'eau, la traite pendant 10 minutes à 50 °C dens une solution de 2 parties d'un détergent synthétique dans 1000 parties d'eau, la rince de nouveau, et la sèche.

On obtient une nuance jaune brillante, ayant une bonne solidité au lavage et à la lumière.

Le tebleau suivant donne d'autres exemples de colorants que l'on peut appliquer à des matières textiles à base de polyacrylonitrile par l'un quelconque des procédés décrits dans les exemples 1, 2 ou 3. Les colorants répondent à la formule générale I, avec les substituents indiqués. Tous présentent d'excellentes propriétés d'égalisation.

Exemple .	В		R,	Ř	R,	Nuance du polyacrylonitriis
4	н		CH <sub>3</sub>	Ħ		
l l		H			H	Jaune
5	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	Janne-rougestre
D	Ħ	CaHs	CH₃	CH.	丑	
7	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> CN	CH	H	Jaune
В	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> CN	CH <sub>3</sub>	H	<b>–</b> .
9	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> CN	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	- ·.
10	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> CN	n⊸C4He	Ħ	_
11	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> CN	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> CN	H	_
12	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> CN	$C_2H_4CN$	H	-
13	Ħ	C₂H <sub>s</sub>	CH <sub>8</sub>	H	H	J –
14	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub>	H	Janue-rougeatre
15	Ħ	H	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> Cl	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> Cl	H	Jaune
16	H	Ħ	C <sub>2</sub> H₄OH	$n-C_0H_9$	H	Jame-rougeâtre
17	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> CO <sub>2</sub> H	CH <sub>3</sub>	Ħ	Jaune
18	H	H	CeH4OCOCHCIa	CH <sub>3</sub>	Ħ	Janne-rougestre
19	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> OH	CH <sub>9</sub>	H	
20	H	CaHis	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> OH	CH <sub>3</sub>	H	
21	Ħ	CaHs	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> CN	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	Jame
22	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>R</sub> H <sub>5</sub>	Η	Jaume-rougestre
23	H	н	C₂H₅	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH	
24	H	CaHa	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CoH <sub>5</sub>	CH	1 – –
25	H	H	CoHe	CaHa	CI	Janna
26	H	C <sub>s</sub> H <sub>s</sub>	CaHs	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Ci	
27	Ħ	H	CaHaCN	C.H.OCH	CHa	_
28	Ħ	C <sub>2</sub> H <sub>8</sub>	Call	CaH4OCHa	CH	
29	Ħ	H	CaHaCN	CaH4OH	H	_
ao	H	C <sub>2</sub> H <sub>n</sub>	CaH4CN	C2H4OH	Ħ	\ <u> </u>

--- 4 ---

Example	. В	A	R <sub>i</sub>	R <sub>2</sub>	R,	Nuance da polyacrylonitrile
31	. Н	H	C2H4C1	CH <sub>3</sub>	H	Jauno-rougeâtre
32	H	TH	C₂H₄Cl	CeH₅	H	Orango-jaume
33	H	H	C2H4CI	n-C₄H9	H	
34	Ħ	H	CH₃COOC₃H₅	CH <sub>2</sub> COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	Jame
35	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> CONH <sub>2</sub>	n-CaHe	H	_
36	H	H	C₂H₄CONH <sub>B</sub>	CH <sub>3</sub>	Ħ	<del> </del>
87	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CN	CH <sub>3</sub>	H	_
38	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> OH	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> OH	H	Janne-rougestre
39	н	H	CeH4OSOeCHa	C <sub>R</sub> H <sub>4</sub> OSO <sub>8</sub> CH <sub>3</sub>	H	Jauno
40	OCH <sub>3</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> Cl	C₂H₄Cl	H	-
41	OCH <sub>2</sub>	H	C <sup>5</sup> H*C7	CaH4CI	CI	Jaune-orange
42	Br	H	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> Cl	C₂H₄CI	H	Janne
43	NOa	H	C <sub>2</sub> H₄Ci	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> Cl	H	Janne-orange
44	NO <sub>2</sub>	H	C⁵Er′CI	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> C3	CH <sub>8</sub>	
45	H	H	C*H'CI	C₃H₄CI	OCH <sub>8</sub>	
46	Ħ	H	C₂H₄Ci	CgH4Cl	C3	Jaune
47	H	CaHs	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> CO <sub>2</sub> H	CH <sub>3</sub>	H	_
48	Ħ	H	C⁵B⁴OĦ	n-C4He	H	Jaune-rougeâtre
49	H	H	C*HF0C0CCIP	n-C₄Ho	H	
50	Ħ	H	CaHaOCOCHaBr	CH	H	Jame
51,	H	H	CoH4OCOCH=CH2	CH <sub>2</sub>	H	<b>!</b> —
52	H	н	C³H⁴OH	C₂H₄OH	Cl	Jaune-rougeâtre
53	Ħ	H	C2H4OCOCH3	CeH4OCOCH9	Œ	
54	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> OCOCH <sub>2</sub> B <sub>1</sub>	C2H4OCOCH1Br	Œ	
55	Ħ	H	CeH4OCOCH3	C₂H₄OCOCH3	H	
56	H .	H	C₂H₅	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	OH	Orange-jamne
57	. н	H	C₂H₄CN	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> Cl	H	Janne
58	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> CN	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> Cl	H	
59	NH <sub>2</sub>	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>8</sub>	H	Jaune-rougestre
60	NH <sub>2</sub>	H	C₂H₄CN	CH <sub>3</sub>	H	
61	NHCOCH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> Cl	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Cl	H	
62	H	H	C₂H₄Cl	C₂H₄Cl	CH <sub>3</sub>	
63	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	
64	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> B <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> B <sub>1</sub>	H	
65	OCH <sub>3</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> Br	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> B <sub>2</sub>	H	Orange-jaune
66	.0CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> Cl	C <sup>2</sup> H*C3	H	
67	OCH <sup>8</sup>	CH3	C <sub>2</sub> H <sub>6</sub>	H	H	1
68	Br	CH	C <sub>2</sub> H <sub>3</sub>	H	H	Jaune-rougestre
69	Br	CH	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> Cl	C*H*CI	H	
70	H	H	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> CN	CH <sub>3</sub>	CH	
71	H	H	C₂H₄CN	丑	Ħ	Jame
72	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> E <sub>4</sub> CN	H	H	
73	H	CH	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> CN	C⊞ <sub>9</sub>	H	1

Les exemples suivants illustrent la fabrication des colorants préférés de la présente invention.

Exemple 74. — On ajoute 4,2 parties de pipéridine à une solution de 13,3 parties d'oxindole et 18,8 parties de p · N · bêta · cyanoéthyl · N · méthylaminobenzaldéhyde dans 100 parties d'éthanoi et on chauffe le mélange au réflux pendant 1 heure. Après refroidissement, la solution dépose

28 parties de 3 - [4'(N - bêta - cyanoéthyl - N - méthyl - amino) benzylidène] oxindole sous forme de prismes oranges eyant un point de fusion compris entre 210 et 211 °C.

Exemple 75. — En utilisant 16,1 parties de N e êthyl oxindole à la place de l'oxindole de l'exemple 74, on obtient 80 parties de 3 - [4' - (N - bêta - cyanoéthyl - N - méthylamino) benzylidène]N -

éthylozindole, ayant un point de fusion compris entre 136 et 137 °C.

Exemple 76. — En utilisant 14,7 parties de N méthyloxindole à la place de l'oxindole de l'exemple 73, on obtient 29 parties de 3 - [4' - (N - bêta cyanoéthyl · N - méthylamino) benzylidène] - N - méthyl - oxindole.

Exemple 77. — En utilisant 20,2 parties de p·N-bêta - cyanoéthyl - N - éthylaminobenzaldéhyde à la place du p·N - bêta - cyanoéthyl - N - méthyl - aminobenzaldéhyde de l'exemple 74, on obtient 25 parties de 3 - [4' - (N - bêta - cyanoéthyl - N - éthylamino)benzylidène] - oxindole, ayant un point de fusion compris entre 159 et 160 °C.

Exemple 78. — En utilisant 23 parties de  $p \cdot N$ -bêta · cyanoéthyl ·  $N \cdot n$  · butyleminobenzeldéhyde à la place du  $p \cdot N$  · bêta · cyanoéthyl · N · méthyl aminobenzeldéhyde de l'exemple 74, on obtient 24 parties de 3 · [4' · (N · bêta · cyanoéthyl · N · n · butylemino)benzylidène]oxindole, ayant un point de fusion compris entre 148 et 150 °C.

Exemple 79. — En utilisant 22,7 parties de p · N, N · bis(bêta · cyano · éthyl)amino · benzeldéhyde à la place du p · N · bêta · cyanoéthyl · N · méthylaminobenzaldéhyde de l'exemple 74, on obtient 31 parties de 3 · [4′ · N,N · bis(bêta · cyanoéthyl) aminobenzylidène] oxindole, ayant un point de fusion compris entre 218 et 220 °C.

Exempls 80. — En utilisant 16,1 parties de Néthyloxindole à la place de l'oxindole de l'exemple 79, on obtient 33 parties de 3 · [4' · N, N · bis (bêta-cyanoéthyl) aminobenzylidène] N · 6thyloxindole, ayant un point de fusion compris entre 154 et 155 °C.

## RÉSUMÉ

A. Procédé de teinture d'une matière textile & base de polyacrylonitrile, caractérisé par les points suivants séparément ou en combinaisons:

1º On utilise un colorant ayant pour formule:

dans laquelle A est l'hydrogène on un radical sikyle inférieur, B est l'hydrogène ou substituant simple, R<sub>1</sub> est un radical alkyle inférieur ou un radical alkyle inférieur substitué, R<sub>2</sub> est l'hydrogène ou un radical alkyle inférieur substitué, R<sub>4</sub> est l'hydrogène ou un substituant simple, et le terme « inférieur » indique un radical n'ayant pas plus de 5 atomes de carbone, pour que la molé-

cule du colorant soit dépourvue de groupes acide sulfonique et acide carboxylique;

2º B représente un atome d'halogène, un radical alkyle inférieur ou alcoxy, ou un radical nitro ou amino.

3º R, représente un atome d'halogène ou un radical alkyle inférieur ou alcoxy;

4º K, représente un radical alkyle inférieur substitué par un groupe halogéno, cyano, hydroxy, acyloxy, alcoxy, carboxy, amino, carbonyle, carbalcoxy ou mésyloxy;

5° R<sub>2</sub> représente un radical alkyle inférieur substitué par un groupe halogéno, cyano, hydroxy, acyloxy, alcoxy, carboxy, amino, carbonyle, carbalcoxy ou mésyloxy;

6° On applique le colorant à partir d'une dispersion aqueuse à une température comprise entre 80 et 100 °C;

7° On applique le colorant à partir d'une dispersion aqueuse à une température comprise entre 80 et le point d'ébulition;

8° On applique le colorant à partir d'un bain de teinture acide à une température comprise entre 80 et 120 °C.

B. A titre de produit industriel nouveau, des colorants répondant à la formule :

dans laquelle A représente l'hydrogène ou un radical alkyle inférieur, R<sub>1</sub> représente un radical hêtacyano-éthyle, R<sub>2</sub> représente un radical alkyle inférieur ou bêta-cyano-éthyle, et R<sub>3</sub> et B représentent des atomes d'hydrogène.

C. Procédé de fabrication de colorants suivant le paragraphe B, caractérisé en ce qu'il consiste à condenser l'oxindole ou un N · (alkyle inférieur) oxindole avec un sidéhyde ayant pour formule :

dans laquelle R<sub>1</sub> représents un radical bêta-cyanoéthyle, R<sub>2</sub> représente un radical alkyle inférieur on bêta · cyanoéthyle, et R<sub>2</sub> représente l'hydrogène.

Société dite : IMPERIAL CHEMICAL INDUSTRIES LIMITED

> Par procuration : SIMONNOT & RINGY